PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2002-226956

(43)Date of publication of application: 14.08.2002

(51)Int.CI.

C22C 45/02 H01F 1/153 // B22F 9/08

(21)Application number: 2001-

(71)Applicant : ALPS ELECTRIC CO LTD

197157

(22)Date of filing:

28.06.2001

(72)Inventor: KENMOTSU HIDETAKA

FUKUMURA HIROAKI KOSHIBA HISATO YOSHIDA SHOJI **MIZUSHIMA TAKAO**

(30)Priority

Priority number : 2000363078

Priority date : 29.11.2000

Priority country: JP

(54) AMORPHOUS SOFT MAGNETIC ALLOY

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide an amorphous soft magnetic alloy which has excellent soft magnetic properties, and has little deterioration in magnetic properties even when used as a magnetic core or the like.

SOLUTION: The amorphous soft magnetic alloy having a structure in which ΔTx is ≥20 K, having an amorphous phase as a main phase, and satisfying the following compositional formulae of (1) to (4) is adopted; (1) Fe100-x-y-z-wtAlxPyCzBwXt; (2) (Fe1-aTa)100-x-y-z-w-tAlxPyCzBwXt; (3) Fe100-x-y-z-wtAlx(P1-bSib)vCzBwXt; and (4) (Fe1-aTa)100-x-y-z-w-tAlx(P1-bSib)vCzBwXt. The alloy contains Fe alone or Fe and an element T by 70 to 79 atomic %, Al by 0 to 10 atomic % and P, C, B and (Si) by 11 go 30 atomic %, so that its saturation magnetization reaches 180 × 10-6 Wb.m/kg or higher, and the amorphous alloy exhibiting excellent soft magnetic properties can be composed.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

11.10.2002

[Date of sending the examiner's decision

of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

56

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2002-226956 (P2002-226956A)

(43)公開日 平成14年8月14日(2002.8.14)

(51) Int.Cl. ⁷		識別記号	F I	テーマコート*(参考)		
C 2 2 C	45/02		C 2 2 C 45/02	A 4K017		
H01F	1/153		B 2 2 F 9/08	M 5E041		
# B22F	9/08		H01F 1/14	С		

審査請求 未請求 請求項の数15 OL (全 17 頁

		審查請求	未請求 請求項の数15 OL (全 17 員)
(21)出願番号	特顏2001-197157(P2001-197157)	(71)出顧人	000010098 アルプス電気株式会社
(22)出願日	平成13年6月28日(2001.6.28)	(72)発明者	東京都大田区雪谷大塚町1番7号 剱物 英貴
(31)優先権主張番号 (32)優先日	特願2000-363078 (P2000-363078) 平成12年11月29日 (2000.11.29)		東京都大田区雪谷大塚町1番7号 アルプス電気株式会社内
	日本(JP) 国等の委託研究の成果に係る特許 エネルギー・産業技術総合開発機構	(72)発明者	福村 弘明 東京都大田区雪谷大塚町1番7号 アルプ ス電気株式会社内
「スーパーメタルの	支術開発(ナノ・アモルファス構造 委託研究、産業活力再生特別措置法	(74)代理人	100064908
			最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 非晶質軟磁性合金

(57)【要約】

【課題】 軟磁気特性に優れ、かつ磁気コア等に用いた 場合でも磁気特性の劣化が小さな非晶質軟磁性合金を提 供する。

【解決手段】 ΔTxが2OK以上で非晶質相を主相と する組織からなり、下記(1)~(4)の組成式の非晶質軟 磁性合金を採用する。

- (1) Fe100-x-y-z-w-tAlxPyCzBwXt
- (2) $(F e_{1-a}T_a)_{100-x-y-z-w-t}A I_xP_yC_zB_w\chi_t$
- (3) $F = 100-x-v-z-w-tA I_X(P_{1-b}S i_b)_vC_zB_wXt$ (4) $(F = 1-aT_a)_{100-x-v-z-w-t}A I_X(P_{1-b}S i_b)_vC_zB_wXt$

この合金はFe単独またはFeと元素Tとが70原子%以上79原子%以下、AIが0原子%以上10原子%以下、P、C、B、(Si)が11原子%以上30原子%以下なので、飽和磁化が180×10-6Wb・m/kg以上になり、優れた軟磁気特性を示す非晶質合金を構成できる。

【特許請求の範囲】

【節求項1】 $\Delta Tx = Tx - Tg(th t \cup Tx t)$ 結晶化開始温度を示し、Tg(th t) 与ス型移温度を示す。)の式で衰される過冷却液体の温度間隔 ΔTx が20 K以上の非晶質相を主相とする組織からなり、下配の組成式で衰されることを特徴とする非晶質飲磁性合金。

Fe100-x-y-z-w-tAlxPyCzBwXt ただし、XはCr、Mo、Vより選ばれる1種または2 種以上の元素であり、組成比を示すx、y、z、w、tは、O原子% $\leq x \leq 1$ O原子%、2原子% $\leq y \leq 1$ 5原子%、O原子%< $z \leq 1$ 1.5原子%、4原子% $\leq w \leq 1$ 0原子%、0原子% $\leq t \leq 8$ 原子%、70原子% $\leq (100-x-y-z-w-t) \leq 7$ 9原子%、11原子% $\leq (y+z+w) \leq 3$ 0原子%である。

【節求項2】 $\Delta Tx = Tx - Tg(ただしTxは結晶化開始温度を示し、<math>Tg$ はガラス遷移温度を示す。)の式で表される過冷却液体の温度間隔 ΔTx が20K以上の非晶質相を主相とする組織からなり、下記の組成式で表されることを特徴とする非晶質軟磁性合金。

(Fe1-aTa)100-x-y-z-w-tA I x P y C z B w X t ただし、X は C r、M o、V より選ばれる 1 種または 2 種の元臻であり、T は C o、N i より選ばれる 1 種または 2 種の元臻であり、組成比を示す a、x、y、z、w、t は、O.1≦a≦O.15、O原子%≦x≦10原子%、2原子%≦y≦15原子%、O原子%<z≦11.5原子%、4原子%≦w≦10原子%、O原子%≤t≦8原子%、70原子%≦(100-x-y-z-w-t)≦79原子%、11原子%≦(y+z+w)≦30原子%である。

【節求項3】 ΔTx=Tx-Tg(ただしTxは結晶化開始温度を示し、Tgはガラス週移温度を示す。)の式で寂される過冷却液体の温度間隔ΔTxが20K以上の非晶質相を主相とする組織からなり、下記の組成式で表されることを特徴とする非晶質軟磁性合金。

Fe100-x-v-z-w-tAlx(P1-bSib) vCzBwXt ただし、XはCr、Mo、Vより選ばれる1種または2種の元素であり、組成比を示すb、x、v、z、w、tは、0.1 \le b \le 0.28、0原子% \le x \le 10原子%、2原子% \le v \le 15原子%、0原子%<z \le 11.5原子%、4原子% \le w \le 10原子%、0原子%、0原子% \le t \le 8原子%、70原子% \le (100-x-y-z-w-t) \le 79原子%、11原子% \le (v+z+w) \le 30原子%である。

【 間求項4 】 $\Delta Tx = Tx - Tg$ (ただし Tx は結晶化開始温度を示し、 Tg はガラス 題移温度を示す。) の式で衰される 過冷却液体の 温度 間隔 ΔTx が 20 K以上の非晶 質相を 主相とする 組織からなり、 下配の 組成式で 衰される ことを 特徴とする 非晶質 軟磁性合金。

 $(F = 1-aT_a)_{100-x-v-z-w-t}AI_x(P_{1-b}S_{ib})_vC_zB_w$ Xt

【節求項5】 非晶質軟磁性合金の融点をTmとしたとき、Tg/Tm \geq 0.57であるとともに、飽和磁化 σ s が 180×10^{-6} Wb・m/kg以上であることを特徴とする節求項 1 ないし節求項 4 のいずれかに記憶の非晶質軟磁性合金。

【請求項7】 前記組成比のうちのx、v、z、w、tが、 $O原子% \le x \le 6原子%$ 、 $2原子% \le v \le 15原子%$ 、 $O原子% < z \le 11$. 5原子%、 $4原子% \le w \le 10原子%$ 、 $O原子% < z \le 11$. 5原子%、z0原子% z10原子% z2原子% z20原子% z30原子% z30原子% z30原子% z40原子% z40原子% z40原子% z40原子% z40原子% z40原子% z50原子% z60度囲であることを特徴とする請求項3または請求項4に記載の非晶質軟磁性合金。

【請求項8】 非晶質軟磁性合金の融点をTmとしたとき、Tg/Tm ≥ 0 . 57であるとともに、飽和磁化 σ sが200×10 $^{-6}$ Wb・m/kg以上であることを特徴とする請求項6または請求項7に配成の非晶質軟磁性合金。

【請求項9】 前記組成比のうちのx、y、z、w、tが、O原子% $\leq x \leq 5$ 原子%、2原子% $\leq y \leq 1$ 5原子%、O原子% $< z \leq 1$ 1 . 5原子%、4原子% $\leq w \leq 1$ 0原子%、O原子% $\leq t \leq 3$ 原子%、7 7原子% $\leq (1$ 00 $-x-y-z-w-t) \leq 7$ 9原子%、18原子% $\leq (y+z+w) \leq 2$ 3原子%の節囲であることを特徴とする節求項1または請求項2に記憶の非晶質飲磁性合金。

【節求項10】 前配組成比のうちのx、v、z、w、t が、0原子% $\leq x \leq 5$ 原子%、2原子% $\leq v \leq 15$ 原子%、0原子% $< z \leq 11$. 5原子%、4原子% $\leq w \leq 10$ 原子%、0原子% $\leq t \leq 3$ 原子%、77原子% $\leq (100-x-v-z-w-t) \leq 79$ 原子%、18原子% $\leq (v+z+w) \leq 23$ 原子%の範囲であることを特徴とする罰求項3または罰求項4に配域の非晶質效磁性合

金。

【請求項11】 前記組成比のうちのtが、2原子%≦t≤8原子%の随囲であることを特徴とする請求項1ないし請求項4のいずれかに記憶の非晶質軟磁性合金。

【節求項12】 前記組成比のうちのもが、2原子%≤ も≤4原子%の節囲であることを特徴とする節求項1ないし節求項4または節求項6、7のいずれかに記覚の非 晶質軟磁性合金。

【節求項13】 前記組成比のうちの t が、2原子%≤ t ≤3原子%の範囲であることを特徴とする節求項1ないし請求項4または節求項6、7、9、10のいずれか に記録の非晶質軟磁性合金。

【節求項14】 非晶質軟磁性合金の融点をTmとしたとき、Tg/Tm \ge 0. 57であるとともに、飽和磁化 σ sが210×10 $^{-6}$ Wb・m/kg以上であることを特徴とする節求項9、10、13のいずれかに配成の非晶質軟磁性合金。

【節求項15】 合金溶湯を露状に噴霧させて急冷することにより形成されることを特徴とする請求項1ないし節求項14のいずれかに記聞の非晶質軟磁性合金。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の屆する技術分野】本発明は、非晶質軟磁性合金に関するものであり、特に、ガスアトマイズ法及び水アトマイズ法により製造可能な非晶質軟磁性合金に関するものである。

[0002]

【従来の技術】従来から、TM-A I-Ga-P-C-B-Si系等(TMはFe、Co、Ni等の題移金属元素)の組成からなる合金は、合金溶湯を急冷することにより非晶質相を形成し、これらは非晶質軟磁性合金を形成するものとして知られている。特に、この非晶質軟磁性合金のうち特定の組成のものは、結晶化の前の温度領域において広い過冷却液体の状態を有し、いわゆる金属ガラス合金(glassy alloy)を構成するものとして知られている。この金属ガラス合金は優れた軟磁気特性を示すとともに、液体急冷法で製造した非晶質軟磁性合金の薄帯に比べてはるかに厚いバルク状の板厚材を形成することが可能である。

【0003】ところで、従来から金属ガラス合金は、単ロール法に例示される液体急冷法等の手段によって製造するために、合金自体の非晶質形成能がある程度高いことが必要とされている。従って、金属ガラス合金の開発は、合金の非晶質形成能の向上を主目的とし、この目的を遠成し得る合金組成の探索という視点で進められている。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】しかし、合金の非晶質 形成態を高くさせ得る組成は、必ずしも放磁気特性を高 くさせ得る合金組成に一致するものではないので、高飽 和磁化及び軟磁気特性の向上のために更なる改良の余地が残されている。

【0005】また、金属ガラス合金は、従来から単ロール法等によって製造されており、厚さが数十~数百μm程度の薄帯の形態のものが得られている。この薄帯状の金属ガラス合金をトランスやチョークコイル等の磁気コアに適用する場合には、一例として、薄帯を粉砕して、の粉体に樹脂等の結着材を混合し、所定の形状に固化成形することにより磁気コアを製造している。ここで得られる粉体は薄帯を粉砕して得られたものであるため、薄片状のいびつな形状の粒子が多畳に含まれており、そのため磁気コアの成形密度が低く、粉末同士の絶縁を確保しにくいため、磁気コア自体の磁気特性が劣化する場合があった。

【0006】本発明は、上記亭悄に鑑みてなされたものであって、合金組成を最適化によって、高い飽和磁化を有すると共に軟磁気特性に優れ、かつ磁気コア等に用いた場合でも磁気特性の劣化が小さな非晶質軟磁性合金を提供することを目的とする。

[0007]

【課題を解決するための手段】上記の目的を遠成するために、本発明は以下の構成を採用した。本発明の非晶質軟磁性合金は、ΔTx=Tx-Tg(ただしTxは結晶化開始温度を示し、Tgはガラス遷移温度を示す。)の式で表される過冷却液体の温度間隔ΔTxが2OK以上の非晶質相を主相とする組織からなり、下記の組成式で衰されることを特徴とする。

Fe100-x-v-z-w-tAlxPvCzBwXt

ただし、XはCr、Mo、Vより選ばれる1種または2 種以上の元素であり、組成比を示す×、y、z、w、t は、O原子%≤×≤10原子%、2原子%≤y≤15原 子%、O原子%<z≤11.5原子%、4原子%≤w≤ 1/0原子%、O原子%≤t≤8原子%、70原子%≤ (100-x-y-z-w-t)≤79原子%、11原子 %≤(y+z+w)≤30原子%である。

【0008】また、本発明の非晶質軟磁性合金は、 ΔT x=Tx-Tg(ただしTxは結晶化開始温度を示し、Tgはガラス遷移温度を示す。)の式で衰される過冷却液体の温度間隔 ΔTx が20 K以上の非晶質相を主相とする組織からなり、下記の組成式で衰されることを特徴とする。

(Fe1-aTa)100-x-y-z-w-tAlxPyCzBwXtただし、XはCr、Mo、Vより選ばれる1 種または2 種の元躱であり、TはCo、Niより選ばれる1 種または2 種の元躱であり、組成比を示すa、x、y、z、w、tは、O.1 \leq a \leq O.15、O原子% \leq x \leq 1 O原子%、2原子% \leq y \leq 1 5原子%、0原子% \leq z \leq 1 1.5原子%、4原子% \leq w \leq 1 0原子%、0原子% \leq t \leq 8原子%、7 0原子% \leq (1 0 0 - x - y - z - w - t) \leq 7 9原子%、1 1原子% \leq (y + z + w) \leq 3 0

原子%である。

【OOO9】更に、本発明の非晶質軟磁性合金は、 ΔT x=Tx-Tg(ただしTxは結晶化開始温度を示し、Tgはガラス辺移温度を示す。)の式で表される過冷却液体の温度間隔 ΔTx が2OK以上の非晶質相を主相とする組織からなり、下記の組成式で表されることを特徴とする。

Fe100-x-v-z-w-tAlx(P1-bSib)vCzBwXtただし、XはCr、Mo、Vより選ばれる1種または2種の元森であり、組成比を示すb、x、v、z、w、tは、0.1 \le b \le 0.28、0原子% \le x \le 10原子%、2原子% \le v \le 15原子%、0原子%<z \le 11.5原子%、4原子% \le w \le 10原子%、0原子% \le t \le 8原子%、70原子% \le (100-x-y-z-w-t) \le 79原子%、11原子% \le (v+z+w) \le 30原子%である。

【OO1O】そして、本発明の非晶質軟磁性合金は、 Δ Tx=Tx-Tg(ただしTxは結晶化開始温度を示し、Tg はガラス遷移温度を示す。)の式で表される過冷却液体の温度間隔 ΔTx が2OK以上の非晶質相を主相とする組織からなり、下配の組成式で表されることを特徴とする。

 $(Fe_{1-a}T_a)_{100-x-v-z-w-t}AI_x(P_{1-b}Si_b)_vC_zB_w$ X_t

ただし、XはC r、M o、V より選ばれる 1 種または 2 種の元素であり、T はC o、N i より選ばれる 1 種または 2 種の元素であり、組成比を示す a、 b、 x、 v、 z、 w、 t は、O. $1 \le a \le O$. 15、O. $1 \le b \le O$. 28、O 原子% \le x \le 1 O 原子%、2 原子% \le v \le 1 5 原子%、0 原子% < z \le 1 1. 5 原子%、4 原子% \le w \le 1 0 原子%、0 原子% \le t \le 8 原子%、0 原子% \le (0 の 0

【0011】また、本発明の非晶質軟磁性合金は、先のいずれかに記域の非晶質軟磁性合金であって、合金の融点をTmとしたとき、Tg/Tm ≥ 0 . 57であるとともに、飽和磁化 σ sが 180×10^{-6} Wb·m/kg以上であることを特徴とする。

【0012】上記の非晶質軟磁性合金によれば、磁性を示すFe及び元案Tと、非晶質形成能を有するP、Si、C、Bといった半金四元案とを具備しているので、非晶質相を主相とするとともに優れた軟磁気特性を示す非晶質軟磁性合金を構成することが可能となり、またAIは非晶質形成能を高める作用があるので、組織全体が完全に非晶質相である非晶質軟磁性合金を構成することが可能になる。そして、Fe単独またはFeと元案Tの合計の組成比を70原子%以上79原子%以下とし、AIを0原子%以上10原子%以上20原子%以下とし、P、C、B、(Si)の合計を11原子%以上30原子%以下とすることにより、Tg/Tmを0.57以上にするとともに、飽

和磁化のsを180×10⁻⁶Wb・m/kg以上にすることが可能になる。尚、Tg/Tmはいわゆる換算ガラス化温度と呼ばれるもので、非晶質軟磁性合金の非晶質形成能の程度を示す指標であり、このTg/Tmが0.57以上と比較的高いので、ガスアトマイズ法等の手段により非晶質相を主相とする組織の合金を容易に得ることが可能になる。また、CrまたはMo、Vを添加することにより、非晶質軟磁性合金の耐食性を向上させることが可能になる。

【0013】また、少なくともFeとP、C、Bとを含む上記の非晶質軟磁性合金の前記組成比×、y、z、w、tの好ましい範囲は、O原子% \le x \le 6原子%、2原子% \le y \le 15原子%、O原子%<z \le 11.5原子%、4原子% \le w \le 10原子%、O原子% \le t \le 4原子%、76原子% \le (100-x-y-z-w-t) \le 79原子%、18原子% \ge (y+z+w) \le 24原子%の範囲である。また、少なくともFeとP、C、B、Siとを含む上記の非晶質軟磁性合金の前記組成比×、v、z、w、tの好ましい範囲は、O原子% \le x \le 6原子%、2原子% \le v \le 15原子%、O原子% \le x \le 6原子%、2原子% \le v \le 15原子%、O原子%< \ge x \le 6原子%、2原子% \le v \le 15原子%、O原子% \le x \ge 6原子%、2原子% \le x \ge 15原子%、O原子% \le x \ge 179原子%、18原子% \ge (v+z+w) \le 24原子%の範囲である。

【0014】そして、上記の好ましい組成の非晶質軟磁性合金においては、合金の融点をTmとしたとき、Tg/Tm ≥ 0.57 であるとともに、飽和磁化 σ sが 200×10^{-6} Wb・m/kg以上であることを特徴とする。

【0015】かかる非晶質軟磁性合金によれば、Fe 単独またはFe と元素Tの合計の組成比を、76原子%以上79原子%以下とし、AI を0原子%以上6原子%以下とし、P、C、B、(Si)の合計を18原子%以上24原子%以下とすることにより、Tg/Tmを0.57以上にするとともに、飽和磁化 σ sを 200×10^{-6} Wb・m/kg以上にすることが可能になる。

【0016】更に、少なくともFeと、P、C、Bとを含む上記の非晶質軟磁性合金の前記組成比×、y、z、w、tのより好ましい範囲は、O原子% \le x \le 5原子%、2原子% \le y \le 15原子%、O原子%<x \le 11.5原子%、4原子% \le w \le 10原子%、O原子% \le t \le 3原子%、77原子% \le (100-x-y-z-w-t) \le 79原子%、18原子% \le (y+z+w) \le 23原子%の範囲である。また、少なくともFeと、P、C、B、Siとを含む上記の非晶質軟磁性合金の前記組成比×、v、z、w、tのより好ましい範囲は、O原子% \le x \le 5原子%、2原子% \le v \le 15原子%、O原子%<<z \le 11.5原子%、4原子% \le w \le 10原子%、O原子% \le t \le 3原子%、77原子% \le (100-x-v-z-w-t) \le 79原子%、18原子% \le (v+z+w) \le 23原子%の範囲である。

【0017】また、上記の非晶質軟磁性合金の組成を衰す組成比 t は、2原子% $\leq t \leq 8$ 原子%の範囲であっても良く、2原子% $\leq t \leq 4$ 原子%の範囲であっても良く、2原子% $\leq t \leq 3$ 原子%の範囲であっても良い。組成比 t が2原子%以上であれば、合金の耐食性をより向上させることができ、また組成比 t が4原子%以下であれば磁気特性を向上させることができ、組成比 t が3原子%以下であれば磁気特性をより向上させることができる。

【0018】そして、上記のより好ましい組成の非晶質 飲磁性合金においては、合金の融点をTmとしたとき、Tg/Tm ≥ 0 . 57であるとともに、飽和磁化 σ sが2 10×10^{-6} Wb・m/kg以上であることを特徴とする。

【0020】そして、本発明の非晶質軟磁性合金は、先 に記聞の非晶質軟磁性合金であって、合金溶湯を露状に 噴缀させて急冷することにより形成されたものであるこ とを特徴とする。かかる非晶質軟磁性合金によれば、合 金溶潟を露状に噴露させて急冷するので、粒状あるいは 略球状の粒子からなる非晶質合金粉末を得ることがで き、この粉末は、鵞帯を粉砕して得た粉末と比較してい びつな形状の粒子を含まないので、この粉末を固化成形 して成形体とした場合に成形体の充填密度を高くでき、 粉末間の絶緑が確保しやすくなるので、磁気コア等に加 工した塌合でも磁気特性が劣化せず、優れた透磁率及び 直流貫丹特性を発現させることができる。また、非晶質 軟磁性合金の非晶質形成能を示すTg/TmがO. 57以 上であるので、合金溶湯を不活性ガスまたは水により噴 **露するだけで非晶質単相組織の合金を得ることができ、 錏れた欧磁気特性を発現させることが可能になる。な** お、合金溶湯の急冷は、溶湯を不活性ガスまたは水によ り噴露することにより行うことが好ましい。

[0021]

【OO22】従来から非晶質軟磁性合金の1種として、 Fe-Al-Ga-C-P-Si-B系の金瓜ガラス合金が知 られている。この従来の組成系の金属ガラス合金は、Feに非晶質形成能を有するAI、Ga、C、P、Si及びBを添加したものである。この従来の非晶質改磁性合金に対して本発明の非晶質軟磁性合金は、Feと、P、C、Bとを少なくとも含有し、必要に応じてNi、Co、Si及びX(Cr、V、Moより選ばれる1種または2種以上の元深)を添加したものであり、Gaを除去してこのGa 置換でAI及びFeを増置させたものであり、従来から必須元素と考えられてきたGaを除去しても非晶質相を形成することが確認され、更には過冷却液体の温度間隔ΔTxをも発現することが見出された。

【〇〇23】更に本発明の非晶質軟磁性合金は、非晶質の粉末を作る上で必要な非晶質形成能を十分に維持しつつ、従来のFe‐AI‐Ga‐C‐P‐Si‐B系合金よりも磁気特性を向上させることができ、なおかつ、ガスアトマイズ法、水アトマイズ法など、様々な粉末形成方法に耐え得る耐食性を得ることができるものである。

【0025】この非晶質軟磁性合金は、20K以上の過 冷却液体の温度間隔△ Txを示す金属ガラス合金であ り、組成によってはΔTxが3OK以上、さらには5O K以上という顕苔な温度間隔を有し、これまでの知見か ら知られる他の合金からは全く予期されないものであ り、軟磁性についても室温で優れた特性を有しており、 これまでの知見に見られない全く新規なものである。 【OO26】本発明の非晶質軟磁性合金は、従来のFe -AI-Ga-C-P-Si-B系合金よりもFe、Ni、C o等の磁性元素を多く含むために高い飽和磁化を示す。 従って本発明の非晶質軟磁性合金は、従来の金属ガラス 合金よりも飽和磁化を格段に向上させることができる。 また組織全体が完全な非晶質相であることから、適度な 条件で熱処理した場合に結晶質相が析出させることなく 内部応力を緩和でき、軟磁気特性をより向上させること ができる。

【〇〇27】また本発明の非晶質軟磁性合金は、過冷却液体の温度間隔△Txが大きいために、溶融状態から冷却するとき、広い過冷却液体領域を有し、結晶化することなく温度の低下に伴って、ガラス週移温度Tgに至って非晶質相を容易に形成する。従って、冷却遠度が比較的遅くても充分に非晶質相を形成することが可能であり、例えばガスアトマイズ法のように、合金溶過を不活性ガスにより噴逐して急冷する方法によって、非晶質相

組織を主体とする粉末状の合金を得ることができ、実用 性に優れたものとなる。

【0028】上記の非晶質軟磁性合金の一例として、下 記の組成式で表すものを挙げることができる。

Fe100-x-y-z-w-tAlxPyCzBwXt ただし、XはCr、Mo、Vより選ばれる1種または2種以上の元素であり、組成比を示すx、y、z、w、tは、O原子% $\leq x \leq 1$ O原子%、2原子% $\leq y \leq 1$ 5原子%、O原子%< $z \leq 1$ 1.5原子%、4原子% $\leq w \leq 1$ 0原子%、0原子% $\leq t \leq 8$ 原子%、70原子% $\leq (100-x-y-z-w-t) \leq 79$ 原子%、11原子% $\leq (y+z+w) \leq 30$ 原子%である。

【0029】また、上記の非晶質軟磁性合金の別の例として、下記の組成式で表すものを挙げることができる。 (Fel-aTa)100-x-y-z-w-tAIxPyCzBwXt ただし、XはCr、Mo、Vより選ばれる1種または2種の元素であり、TはCo、Niより選ばれる1種または2種の元素であり、組成比を示すa、x、y、z、w、tは、0.1 \le a \le 0.15、0原子% \le x \le 10原子%、2原子% \le y \le 15原子%、0原子% \le x \le 10原子%、2原子% \le y \le 15原子%、0原子%<0原子% \le t \le 8原子%、70原子% \le (100-x-y-z-w-t) \le 79原子%、11原子% \le (y+z+w) \le 30原子%である。

【0030】更に、上記の非晶質軟磁性合金の他の例として、下記の組成式で表すものを挙げることができる。 Fe100-x-v-z-w-tAlx(P1-bSib)vCzBwXt ただし、XはCr、Mo、Vより選ばれる1種または2種の元素であり、組成比を示すb、x、v、z、w、tは、0.1 \le b \le 0.28、0原子% \le x \le 10原子%、2原子% \le v \le 15原子%、0原子% \le x \le 11.5原子%、4原子% \le w \le 10原子%、0原子% \le t \le 8原子%、70原子% \le (100-x-y-z-w-t) \le 79原子%、11原子% \le (v+z+w) \le 30原子%である。

【0031】更にまた、上記の非晶質軟磁性合金のその 他の例として、下記の組成式で表すものを挙げることが できる。

 $(F e_{1-a}T_a)_{100-x-v-z-w-t}AI_{x}(P_{1-b}Si_b)_{v}C_{z}B_{w}$ Xt

【0032】上記の組成の非晶質軟磁性合金は、合金の

原子%≦(v+z+w)≦30原子%である。

融点をTmとしたとき、Tg/Tm≧ O. 5 7 を示すとと・ もに、飽和磁化σsが 1 8 O × 1 O ⁻⁶W b・m ∕ k g 以 上を示す。

【0034】上記の好ましい組成範囲の非晶質軟磁性合金においては、Tg/Tm≥0.57を示すとともに、飽和磁化σsが200×10-6Wb·m/kg以上を示す。

【0035】更に、FeとP、C、Bとを少なくとも含 む上記の非晶質軟磁性合金のより好ましい組成範囲は、 前記の組成比のうちのx、y、z、w、tが、0原子% ≦x≦5原子%、2原子%≦y≦15原子%、0原子% <z≦11.5原子%、4原子%≦w≦10原子%、0</p> 原子%≤t≤3原子%、77原子%≤(100-x-y -z-w-t)≦79原子%、18原子%≦(y+z+ w)≦23原子%となる範囲である。更にまた、Feと P、C、B、Siとを少なくとも含む上記の非晶質軟磁 性合金のより好ましい組成範囲は、前記の組成比のうち の×、∨、z、w、tが、O原子%≦×≦5原子%、2 原子%≦∨≦15原子%、0原子%<z≦11.5原子 %、4原子%≦w≦10原子%、0原子%≦t≦3原子 %、77原子%≦(100-x-v-z-w-t)≦79 原子%、18原子%≦(v+z+w)≦23原子%となる 範囲である。

【0036】上記のより好ましい組成の非晶質軟磁性合金においては、 $Tg/Tm \ge 0$. 57を示すとともに、飽和磁化 σ sが 210×10^{-6} Wb・m/kg以上を示す。

【0037】また、上記の非晶質軟磁性合金を示す組成比 t は、2 原子% $\leq t \leq 8$ 原子%の範囲であっても良く、2 原子% $\leq t \leq 4$ 原子%の範囲であっても良く、2 原子% $\leq t \leq 3$ 原子%の範囲であっても良い。

【〇〇38】以下に、本免明の非晶質軟磁性合金の組成限定理由について説明する。Feは磁性を担う元素であって、本発明の非晶質軟磁性合金に必須の元素である。また、Feの一部をCo、Niのいずれか一方または両

方の元森Tでជ換しても良い。Fe単独、またはFeと元森Tとの合計の組成比を高くすると、非晶質軟磁性合金の飽和磁化σsを向上できる。

【0039】Fe単独、またはFeと元霖Tとの合計の組成比は、70原子%以上79原子%以下であることが好ましく、76原子%以上79原子%以下であることがより好ましく、77原子%以上79原子%以下であることが更に好ましい。Fe単独、またはFeと元霖Tとの合計の組成比が70原子%未満では、飽和磁化 σ sが180×10-6Wb・m/kg未満に低下してしまうので好ましくない。また、組成比が79原子%を越えると、合金の非晶質形成能の程度を示すTg/Tmが0.57未満になり、非晶質形成能が低下するので好ましくない。尚、組成比が76原子%以上であれば合金の飽和磁化 σ sを200×10-6Wb・m/kg以上にできる。

【0040】また、Fe 貸換で元素 Tを添加する場合には、上記組成式中の組成比 e で示すように、Fe の添加 凸の10~15%を買換して元森 Tを添加することが好ましい。元森 Tを添加することにより、合金を模成する原子の充填密度が向上し、原子の再配列が抑制されることにより熱的安定性が向上する。特にCoを添加するとにより非晶質形成能も向上する。元素 Tの添加量が Fe 員の10% 未満では元素 Tの添加効果が見られず、添加量が Fe 量の15%を越えると Fe 員が相対的に低下してしまうので好ましくない。

【OO41】AIは、本発明の非晶質軟磁性合金の非晶 **質形成能を向上させるために必要に応じて添加する元素** である。AIの組成比×をO原子%以上10原子%以下 の笕囲とすることにより、合金の非晶質形成能を更に向 上させることができる。具体的には、組成比xがO原子 %以上10原子%以下であるときに、合金の非晶質形成 能の程度を示すTg/TmがO. 57以上となり、飽和磁 化 σ sが 180×10^{-6} Wb・m \angle kg以上にできる。 しかし、AΙをFe置換で添加する場合、飽和磁化σs が低下し、コストも増大するため、AIは必要に応じて 添加するのがよい。またAIは、Feとの間での混合エ ンタルピーが負であり、Feよりも原子半径が大きく、 更にFeよりも原子半径が小さいP、B、Siとともに 用いることにより、結晶化し難く、非晶質構造が熱的に 安定化した状態となる。AIの組成比×は、O原子%以 上10原子%以下であることが好ましく、0原子%以上 6原子%以下であることがより好ましく、O原子%以上 5原子%以下であることが更に好ましい。組成比xが1 O原子%を越えると、Fo□が相対的に低下して飽和磁 化σsが低下し、またTg/TmがO. 57 未満になって **非晶質形成能が低下するので好ましくない。また、AI** を添加する場合、AIの添加効果、即ち、非晶質形成能 と熱的安定性の向上を得るためには、少なくとも1原子 %以上添加することが好ましい。

【0042】また、Fe 単独、またはFe と元祭 To合計の組成比が76原子%以上であり、かつ<math>AI の組成比 x が $0原子%以上6原子%以下の場合に、合金の飽和磁化 <math>\sigma$ sを 200×10^{-6} Wb・m/k g以上にできる。 更に、Fe 単独、またはFe と元祭 T の合計の組成比が 77原子%以上であり、かつ<math>AI の組成比 x が $0原子%以上5原子%以下の場合に、合金の飽和磁化 <math>\sigma$ sを 21 0×10^{-6} Wb・m/k g以上にできる。

【0043】 C、P、B及びS;は、非晶質形成能を高める元素であり、FeとAIにこれらの元磊を添加して多元系とすることにより、FeとAIのみの2元系の切合よりも安定して非晶質相が形成される。特にPはFeと低温(約1050°C)で共晶組成を持つため、組織の全体が非晶質相になるとともに過冷却液体の温度間隔 Δ T xが発現しやすくなる。またPとS;を同時に添加すると、過冷却液体の温度間隔 Δ T xがより大きくなって非晶質形成能が向上し、非晶質単相の組織を得る際の製造条件を比較的簡易な方向に緩和できる。

【0044】Siを無添加とした場合におけるPの組成 比yは、2原子%以上15原子%以下であることが好ま しく、5原子%以上15原子%以下であることがより好 ましく、7原子%以上13原子%以下であることが最も 好ましい。Pの組成比yが上記の範囲であれば、過冷却 液体の温度間隔ΔTxが発現して合金の非晶質形成能が 向上する。

【○○45】PとS:を同時に添加する場合は、PとS:の合計型を示す組成比 v が 2 原子%以上 1 5 原子%以下であることが好ましく、8 原子%以上 1 5 原子%以下であることがより好ましく、10原子%以上 1 4 原子%以下であることが最も好ましい。PとS:の合計型を示す組成比 v が上記の範囲であれば、過冷却液体の温度間隔 Δ T x が向上し、これにより合金の非晶質形成能が向上する。

【0046】また、PとSiを同時に添加した場合のSiとPとの比を表す組成比 b は、O. 1≦b≦O. 28であることが好ましい。組成比 b がO. 1未満ではSiの添加効果が見られないので好ましくなく、組成比 b がO. 28を越えるとSiの①が過剰になって過冷却液体領域 Δ T x が消滅するおそれがあるので好ましくない。PとSiの組成比を示す b、vを上配の篼囲とすれば、過冷却液体の温度間隔 Δ T x を向上させ、非晶質単相となるパルクの大きさを増大させることができる。

【0047】また日の組成比wは、4原子%以上10原子%以下であることが好ましく、6原子%以上10原子%以下であることがより好ましく、6原子%以上9原子%以下であることが最も好ましい。更にCの組成比zは、0原子%を越えて11.5原子%以下であることが好ましく、2原子%以上8原子%以下であることがより

好ましく、2原子%以上5原子%以下であることが最も 好ましい。

【0048】そして、これらの半金属元森C、P、B及びSiの合計の組成比(y+z+w)または(v+z+w)は、11原子%以上30原子%以下であることが好ましく、18原子%以上24原子%以下とすることが好ましく、18原子%以上23原子%以下とすることが更に好ましい。半金属元森の合計の組成比が11原子%未満であると、非晶質欲磁性合金の非晶質形成能が低下して非晶質相単相組織を得ることができないので好ましくなく、半金属元森の合計の組成比が30原子%を越えると、特にFeの組成比が相対的に低下し、飽和磁化σsが低下するので好ましくない。

【0049】また、Fe単独またはFeと元素Tの合計の組成比が76原子%以上のときに、半金属元素C、P、B及びSiの合計の組成比(y+z+w)または(v+z+w)を18原子%以上24原子%以下とすることにより、合金の飽和磁化 σ sを200×10 $^{-6}$ Wb・m/kg以上にできる。更に、Fe単独またはFeと元素Tの合計の組成比が77原子%以上のときに、半金属元磊C、P、B及びSiの合計の組成比(y+z+w)または(v+z+w)を18原子%以上23原子%以下とすることにより、合金の飽和磁化 σ sを210×10 $^{-6}$ Wb・m/kg以上にできる。

【0050】また、Crを添加することによって合金の 耐食性が向上する。例えば、水アトマイズ法において、 溶湯が直接水に触れたとき、更には粉末の乾燥工程にお いて生じる館の発生を防ぐことができる(目視レベ ル)。Crの組成比tは、O原子%以上8原子%以下で あることが好ましい。Crを添加すると合金の耐食性を 高めることができるが、Crの組成比tが8原子%を越 えるとFe線度が相対的に低下し、磁気特性が低下する ので好ましくない。また組成比 t は、 O 原子%以上 4 原 子%以下であることがより好ましく、0原子%以上3原 子%以下であることが更に好ましい。更に組成比 t は、 1原子%以上8原子%以下でもよく、1原子%以上4原 子%以下でもよく、1原子%以上3原子%以下でもよ い。組成比tが2原子%以上であれば合金の耐食性をよ り向上させることができる。また、組成比 t が 4 原子% 以下であれば飽和磁化σsを向上させることができ、組 成比 t が3原子%以下であれば飽和磁化σsをより向上 させることができる。また、同様な効果はCrの他にM o、Vにもあり、これらの元案を単独で添加するか、M o、VとMo、CrとV、Cr及びCr、Mo、V等の組 合せで複合添加しても良い。これらの元霖のうち、Cr は耐食性に最も良く効き、Mo、Vは耐食性がCrより 若干劣るものの非晶質形成能が向上するため、必要に応 じてこれらの元霖を選択する。また、上記の組成に、G eが4原子%以下含有されていてもよく、Nb、Mo、 Hf、Ta、W、Zrのうち少なくとも1種以上がO~

7原子%含有されていてもよい。上記のいずれの均合の 組成においても、本発明においては、過冷却液体の温度 間隔△Txは20K以上、組成によっては35K以上が 得られる。また上記の組成で示される元琛の他に不可避 的不純物が含まれていても良い。

【0051】本発明に係る非晶質軟磁性合金は、溶製してから単ロールもしくは双ロールによる急冷法によって、さらには液中紡糸法や溶液抽出法によって、あるいはガスアトマイズ法または水アトマイズ法によって、もしくは射出成形法によって、バルク状、リボン状、線状体、粉末等の種々の形状として製造される。特に、従来公知の非晶質軟磁性合金類帯を粉砕して得られた類片状の粒子からなる粉末に対し、本発明では上配のガスアトマイズ法または水アトマイズ法によって、形状が略球状の粒子からなる合金粉末を得ることができる。

【0052】ガスアトマイズ法により得られた前記組成の非晶質軟磁性合金は、室温において磁性を有し、また熱処理によってより良好な磁性を示す。このため優れたSoftmagnetic特性(軟磁気特性)を有する材料として各種の応用に有用なものとなる。なお、製造方法について付官すると、合金の組成、そして製造のための手段と製品の大きさ、形状等によって、好適な冷却速度が決まるが、通常は $1\sim10^4$ K/s 程度の範囲を目安とすることができる。そして実際には、ガラス相(glassy phase)に結晶相としてのFe3B、Fe2B、Fe3P等の相が析出するかどうかを確認することで決めることができる。

【0053】上記の非晶質軟磁性合金の製造方法の一例として、ガスアトマイズ法について説明する。ガスアトマイズ法は、上述の組成からなる非晶質軟磁性合金の溶湯を、高圧の不活性ガスとともに不活性ガスで満たされたチャンパ内部に霧状に噴霧し、該不活性ガス雰囲気中で急冷して合金粉末を製造するというものである。

【0054】図1は、ガスアトマイズ法による合金粉末の製造に好適に用いられる高圧ガス噴霧装置の一例を示す断面模式図である。この高圧ガス噴霧装置1は、溶湯るつぼ2と、ガス噴霧器3と、チャンパ4とを主体として構成されている。溶湯るつぼ2の内部には合金溶湯5が充填されている。また溶湯るつぼ2には加熱手段たるコイル2aが備えられており、合金溶湯5を加熱して溶融状態に保つように構成されている。そして、溶湯るつぼ2の底部には溶湯ノズル6が設けられており、合金溶湯5は溶湯ノズル6からチャンパ4の内部に向けて滴下されるか、若しくは溶湯るつぼ2内に不活性ガスを加圧状態で導入して合金溶湯5を溶湯ノズル6から噴出させる。

【0055】ガス噴霧器3は溶湯るつぼ2の下側に配設されている。このガス噴霧器3にはAr、 窒素等の不活性ガスの導入流路7と、この導入流路7の先端部であるガス噴射ノズル8とが設けられている。不活性ガスは、

図示しない加圧手段によってあらかじめ2~15MPa 程度に加圧されており、導入流路7によってガス噴射ノ ズル8まで導かれ、このノズル8からチャンパ4内部へ ガス流gとなって噴出される。

【0056】チャンバ4の内部には、ガス噴霧器3から 噴出される不活性ガスと同租の不活性ガスが充填されて いる。チャンパ4内部の圧力は70~100kPa程度 に保たれており、また温度は室温程度に保たれている。 【0057】合金粉末を製造するには、まず、溶湯るっ ぼ2に充填された合金溶湯5を溶湯ノズル6からチャンバ4内に滴下する。同時に、ガス噴霧器3のガス噴射 ズル8から不活性ガスを噴射する。噴射された不活性ガスは、ガス流gとなって滴下された溶湯まで達し、噴霧 点pにおいて溶湯に質突して溶湯を露化する。露状にされた合金溶湯はチャンバ4内で急冷凝固し、非晶質相を 主相とする略球状の粒子となってチャンバ4の底部に堆 和する。このようにして合金粉末が得られる。

【0058】合金粉末の粒径は、噴出する不活性ガスの圧力、溶湯の滴下速度、溶湯ノズル6の内径等により調整することができ、数 μ m~百数十 μ mの粒径のものを得ることができる。

【〇〇59】得られた合金粉末は必要に応じて熱処理しても良い。熱処理をすることで合金の内部応力が緩和され、非晶質軟磁性合金の軟磁気特性をより向上できる。熱処理温度 Talt、合金のキュリー温度 Tc以上ガラス恐移温度 Tg以下の範囲が好ましい。熱処理温度 Taがキュリー温度 Tc未満であると、熱処理による軟磁気特性向上の効果が得られないので好ましくない。また熱処理局度 Taがガラス恐移温度 Tgを越えると、合金組織中に結晶質相が析出しやすくない。また熱処理時間は、合金の内部応力を充分に緩和させるとともに結晶質相の析出のおそれのない範囲が好ましく、例えば30~300分の範囲が好ましい。

[0060]

【突施例】 [突施例1:FeAlPCBSi系合金] Fe及びAlと、Fe-C合金、Fe-P合金、B及びSiを原料としてそれぞれ所定量秤量し、減圧Ar雰囲気下においてこれらの原料を髙周波誘導加熱装置で溶解し、種々の組成のインゴットを作製した。このインゴットを 図1に示す高圧ガス噴霧装置の溶湯るつぼ内に入れて溶解し、溶湯るつぼの溶湯ノズルから合金溶湯を滴下するとともに、図1に示すガス噴霧器からアルゴンガス流を噴射して合金溶過を窓状にし、チャンバ内で霧状の合金溶過を急冷させることにより、粒径が1~150μmの 範囲の非晶質軟磁性合金の粉末を得た。

【0061】得られた非晶質放磁性合金の粉末の組成は、Fe100-x-rAlx(P0.62C0.1B0.35Si0.13)rなる組成(但し、xは1~5,7,8原子%、rは24~26,28~32原子%)であった。なお、前配組成式

中のrは、P、C、B、Siの合計の組成比を示すもの であり、上述した組成比(v+z+w)に相当する。上記 の各合金のうち、Fe77Al1P9,23C2,2B7,7Si 2.87なる組成の非晶質軟磁性合金について、X線回折法 により結晶樽造の解析を行った。結果を図2に示す。ま た、Fe77A I 1 P 9, 23 C 2, 2 B 7, 7 S i 2, 87 なる組成の 合金粉末を走査型電子顕微鏡(SEM)により観察した。 図3にSEM写真を示す。更に、Fe77Al1P9 23C 2,2B7,7Si2,87なる組成の合金粉末をふるい分けし、 DSC測定(Differential scanning caloriemetry:示 差走査熱<u>日</u>測定)を行い、ガラス遷移温度 Tg及び結晶化 開始温度Txを測定した。尚、ふるい分けの笕囲は、6 2~105μm、25~62μm、25μm以下の3通 りの笕囲に分けた。また同時に、単ロール法で製造した 同じ組成の合金薄帯についてもDSC測定を行った。こ れらの結果を図4に示す。尚、DSC測定の際の昇温遼 度は0.67K/秒であった。

【〇〇62】また、得られた非晶質軟磁性合金の粉末について、DSC測定(Differentialscanning caloriemet ry: 示差走査熱負測定)を行い、ガラス週移温度 Tg、結晶化開始温度 Tx、キュリー温度 Tc及び融点 Tmを測定するとともに、過冷却液体の温度間隔 Δ Tx及び Tg/Tmを求めた。なお、DSC測定の際の昇温速度は〇. 67 K/砂であった。図5にガラス週移温度 Tgの組成依存性、図6に結晶化開始温度 Txの組成依存性、図7に過冷却液体の温度間隔 Δ Txの組成依存性、図8にTg/Tmの組成依存性、図9にキュリー温度 Tcの組成依存性をそれぞれ示す。

【0063】更に、得られた非晶質軟磁性合金の粉末について、VSMにより飽和磁化 σ sを測定し、インピーダンスアナライザーによって1kHzにおける透磁率 μ eを測定し、BHループトレーサにより保磁力Hcを測定した。尚、保磁力Hc及び透磁率 μ eの測定は、同じ組成の合金溶湯を単ロール法により急冷することにより製造した合金対帯を用いて行った。また、図10に飽和磁化 σ sの組成依存性を示し、図11に1kHzにおける 突効透磁率 μ eの組成依存性を示し、図12に保磁力Hcの組成依存性を示す。

【0064】なお、図5~図12の三角組成図中のプロットの添え数字は、ガラス遷移温度Tg、結晶化開始温度Tx、過冷却液体の温度間隔 Δ Tx、Tg \angle Tm、キュリー温度Tc、飽和磁化 σ s、突効透磁率 μ e、保磁力Hcの値をそれぞれ示すものである。また、図5~図12の三角組成図には、等温線若しくは等値線を記入しており、これらの線の近傍に付した数字はこれらの等温線若しくは等値線の値を示すものである。

【0065】図2から明らかなように、Fe77Al1P9.23C2.2B7.7Si2.87なる組成の非晶質軟磁性合金の粉末のX線回折パターンはブロードなパターンを示しており、非晶質相を主体とする組織を有していることがわ

かる。従ってFe、AI、P、C、BおよびSiからなる合金であっても、非晶質相を主相とする非晶質合金を形成できることがわかる。また、図3に示すように、得られた粉末はほぼ球状の粒子から構成されていることがわかる。図3で見る限り、粒子の粒径は10 μ m以下から100 μ m程度の範囲ものが観察される。また、図4に示すように、ふるい分けにより分別された合金のDSC曲線は、どの粒径節囲のものでも大きな登はなく、の間にも差は見られない。従って、粒径の違いや製造とがわかる。尚、いずれの試料でも、ガラス遷移温度Tgは774K(501 $^{\circ}$ C)であり、結晶化開始温度 $^{\circ}$ Xは37 $^{\circ}$ Cであり、 $^{\circ}$ Cであり、 $^{\circ}$ Cであった。

【0066】次に各種の特性と合金組成との関係を見ると、まず図5よりガラス遷移温度Tgは、Feの組成比(100-x-r)の増加及び(PCBSi)の組成比rの減少に伴って低下している。760K以下のTgを示す領域は、図5中の等温線で示すように、Feが74原子%以上の範囲、かつ(PCBSi)が21原子%以下の範囲にある。また図5に示すように、(PCBSi)が18原子%、かつFeが79原子%以上の範囲でガラス遷移温度Tgが消失し、金属ガラス合金にならないものがある。

【0067】また図6より結晶化開始温度 Txは、Feの組成比(100-x-r)の増加に伴って低下している。800 K以下の Txを示す領域は、図6中の等温線で示すように、Feが75原子%以上の笕囲、かつ(PCBSi)の組成比 rが21原子%以下の笕囲にある。【0068】また図7に示すように、図5に示す Tgの760 Kの等温線と、図6に示す Txの800 Kの等温線とに囲まれた笕囲が、 Δ Txの40 Kの等温線の笕囲にほぼ相当し、この笕囲内で過冷却液体の温度間隔 Δ Txが30~40 Kの笕囲にある。また、 Δ TxはFeの減少に伴って増加し、Feが73原子%以上で50 K以上の Δ Txを示している。

【0069】次に図8に示すTg/Tmの組成依存性は、どの組成の合金でもTg/Tmが0.55~0.60を示しており、特にFeが79原子%以下の随囲でTg/Tmが0.57以上を示している。Tg/Tmは、いわゆる換算ガラス化温度と呼ばれ、合金の非晶質形成能の程度を示す数値であり、数値が高いほど非晶質形成能が大きいことを意味する。即ち、Tg/Tmが大きくなるということは、融点Tmとガラス週移温度Tgの温度差が小さいことを意味し、遅い冷却速度で非晶質化しやすくなる。よって、Feが79原子%以下の範囲の組成の合金は、冷却速度を低くしても非晶質相が形成されやすく、臨界冷却速度が小さくなる。そのため、本発明の非晶質軟磁性合金は非晶質形成能に優れることになる。

【OO70】尚、図8と図7を比較すると、Tg/Tm=

O. 56以上の領域が、図7に示した ΔTx の30 K以上の領域に貫初しており、Tg/Tmと ΔTx との間に一定の相関があるものと考えられる。

【0071】次に図9に示すようにキュリー温度Tc は、Feが72原子%以上の範囲で600K以上を示しており、Feが多いほど磁気的な熱的安定性がが向上することがわかる。

【0072】次に、図10に示すように飽和磁化 σ sは、Feの組成比(100-x-r)の増加、かつAIの組成比xの減少とともに高くなることがわかる。特にFeが70原子%以上かつAIが10原子%以下で飽和磁化 σ sが 180×10^{-6} Wb・m/kg以上となり、更にFeが76原子%以上かつAIが6原子%以下で飽和磁化 σ sが 200×10^{-6} Wb・m/kg以上となり、更にFeが78原子%以上かつAIが5原子%以下で飽和磁化 σ sが 210×10^{-6} Wb・m/kg以上となり、高い飽和磁化 σ sを示すことが分かる。

【0073】また図11に示すように、1kHzにおける実効透磁率 μ eは、Feが77原子%、かつ(PCBSi)が $20\sim22$ 原子%のときに $26800\sim2700$ 0程度を示している。その他の組成の合金では、組成比と突効透磁率 μ eとの間に明確な傾向がみられない。従って透磁率 μ eの組成比に対する依存性は比較的小さいものと考えられる。また図12に示すように保磁力Hcは、どの組成でも $1.6\sim3.0$ A/me示し、全体的に低い値を示しているが、飽和磁化 σ sやその他の熱特性のように組成比に対する明確な依存性は見られない。【0074】以上のことから、Tg、Tx、 ΔTx 、Tm、Tg/Tmといった熱特性及び飽和磁化 σ sについては、合金の組成比、特にFe0組成比に対する依存性が極めて高いことが分かる。

【0075】図13は、合金の三角組成図に、Tg/Tm=0.56, 0.57の等値線と、飽和磁化 $\sigma s=18$ 0× 10^{-6} Wb・m/kgの等値線をそれぞれ記成した図である。そして、図中斜線部は、飽和磁化 σs が180× 10^{-6} Wb・m/kg以上、かつTg/Tmが0.56以上の節囲を示している。この組成節囲は、Feが70原子%以上<math>79原子%以下、AIが10原子%以下、残部が半金鳳の組成の節囲である。この斜線の組成節囲であれば、溶湯を不活性ガスとともに噴霧して急冷するガスアトマイズ法によって合金を製造した場合でも、組織の全体が非晶質相であって過冷却液体領域の温度間隔 ΔTx を有し、しかも飽和磁化 σs が 180×10^{-6} Wb・m/kg以上の非晶質軟磁性合金を得ることができる。

【0076】180×10-6Wb・m/kgは1.3Tに相当する。従って、上記の組成筑囲の非晶質軟磁性合金粉末は、1.3T以上の飽和磁化を有し、この合金粉末を樹脂とともに固化成形して磁気コアとした場合でも1.1T程度の飽和磁化を示すものと考えられる。この

:推: , 1

飽和磁化の値は、従来のFeAISi系合金(センダスト)に比較しても高い値であり、従って上記組成箆囲の 非晶質軟磁性合金は、センダストよりも磁気特性に優れ ることがわかる。

【0077】 [突施例2:FePC(B·Cr(V、Mo))系合金] Feと、Fe-C合金、Fe-P合金、B、Si及びCr(V、Mo)を原料としてそれぞれ所定性秤性し、減圧Ar雰囲気下においてこれらの原料を高周波誘導加熱装置で溶解し、種々の組成のインゴットを溶湯るつぼ内に入れて溶解し、溶湯るつぼの溶湯ノズルから合金溶湯を滴下するとともに水流を噴射して滴下中の合金溶湯を綴状にし、この痰状の合金溶湯を急冷させるいわゆる水アトマイズ法により、粒径が1~150μmの範囲の試料1~11の非晶質軟磁性合金の粉末を得た。得られた合金粉末について、真空中、120℃で120分間加熱することにより乾燥を行った。

【0078】各非晶質軟磁性合金の粉末の組成は、表1に示す通りであった。各合金粉末についてDSC測定を

【OO79】更に、得られた非晶質軟磁性合金の粉末について、VSMにより飽和磁化σsを測定し、インピーダンスアナライザーによって1kHzにおける突効透磁率μeを測定し、BHループトレーサにより保磁力Hcを測定し、更に磁歪λsを測定した。尚、保磁力Hc、透磁率μe及び磁歪λsは、同じ組成の合金溶湯を単ロール法により急冷して製造した合金薄帯を用いて測定し、また飽和磁化σsは、熱処理前の合金粉末を用いて測定した。衰1に各合金粉末の飽和磁化σs、保磁力Hc、突効透磁率μe及び磁歪λsを示す。

[0080]

【表1】

凤烟	組成	Tc/K	Tg/K	Tx/K	ΔTx/K	To	Tg/Tm	σs	Hc/Am-1	цв	λs
								(Wbm/kg)		(1kHz)	(10-6)
1	Fe80P13C7	581	696	734	38	1304	0.53	199	2.6	9680	22
2	Fe75P13C7B5	581	767	805	39	1187	0.65	182	1.6	24400	16
3	Fe77P13C5B5	600	759	803	44	1301	0.58	193	2.4	19800	17
4	Fe77P13C5S15	592	752	786	34	1273	0.59	195	2.4	11800	18
5	Fe75P15C5B5	580	772	806	34	1311	0.59	178	3.2	25400	15
б	Fe79P13C5B3	591	730	769	39	1258	0.58	198	2.4	17500	18
7	Fe78Cr2P13C7	543	707	746	39	1263	0.56	177	2	12600	16
8	Fe77Cr3P13C7	512	700	739	39	1299	0.54	174	2	18300	15 🗸
9	Fe76Cr4P13C7	499	698	737	39	1274	0.55	164	2.4	15560	14
10	Fe77Cr2P13C5B3	548	725	766	41	1285	0.56	177	1.4	18400	17
11	Fe75Cr2P13C5B5	556	755	798	43		0.57	174	1.4	26900	12
12	Fe70. 85Cr2P12. 29C4. 65B7S13. 32	548	803	845	42	1281	0.63	177	1.4	23500	12
13	Fe73. 4Cr1. 96P12. 74C4. 987	554	749	799	50	1226	0.61	178	1.5	24300	15
14	Fe76Cr2P9. 23C2. 2B7. 7S12. 87	584	.751	805	54	1288	0.58	184	1.6	24500	18
15	Fe75. 21Cr1. 98P9. 14C2. 18B7. 62S13. 87	584	776	823	47		0.58	181	2.2	21000	17
16	Fe76Cr2P9. 23C1. 2B8. 7S12. 87	583	760	809	49		0.59	184	2.2	20100	18
17	Fe76Cr2P8. 44C2. 2B8. 7S12. 66	591	756	803	47	1303	0.58	190	2.6	18700	19
18	Fe77Cr1P9. 23C2. 2B7. 7Si2. 87	610	759	803	44		0.61	195	2.6	19300	20
19	Fe70Cr2A15P9.65C5.75B4.6S13	537	765	831	66	1277		173	2	22000	15
20	Fe70Cr2P11.75C7B5.6S13.65	547	802	843	46_		0.61	175	2.5	21000	14
21	Fe76Mo2P9. 23C2. 2B7. 7S12. 87	593	760	815	56		0.59	190	2.2	21500	18
22	Fe76V2P9. 23C2. 2B7. 7S12. 87	590	755	810	54	1290	0.59	187	2.2	21500	18

【0081】表1に示す試料2~6の合金粉末は、AIを0とした本発明に係るFePCB系またはFePCSi系合金である。また試料7~20の合金粉末は、Crを添加すると共にAIを0とした本発明に係るFePCCr(B)系合金である。試料1は、比較例の合金(FePC系合金)である。表1に示すように、試料2~20の本発明に係る非晶質軟磁性合金粉末は、AIが添加されていないにもかかわらず、 Δ Txが20以上を示しており、金瓜ガラス合金であることが分かる。次に試料2~6を見ると、飽和磁化 σ sが180×10 $^{-6}$ Wb·m/kgを越えるとともに、突効透磁率 μ eが10000

を越えており、試料 1 (比較例) より優れた磁気特性を 示すことが分かる。

【0082】次にCrを添加した試料7~20では、飽和磁化 σ sが試料2~6よりもやや低くなるものの、突効透磁率 μ eはいずれも 1000を越えており、特に試料 110μ eは26900と高い値を示している。従ってCrの組成比が2~3原子%の笕囲では磁気特性が劣化することなく、Cr無添加のものと比较して遜色のない程度の磁気特性を示している。更に試料7~20は、急冷直後に外観を観察したところ、製造時に水に触れたにもかかわらず、Feの腐食による酸化鉄の発生が

\$ 15 h

認められなかった。このことはCr添加による耐食性向上の効果が明確に現れていることを示している。一方、試料2~6では、急冷直後の外観観察の結果、製造時に水に触れたことによると思われる腐食が発生し、赤茶色の酸化鉄が一部生じていることが確認された。ただし試料2~6については、酸化鉄の発生がそれほど大量ではなかったため、磁気特性への悪影響が見られなかったものと思われる。また、Crに代えてMo、Vを添加した試料21、22も各磁気特性は良好な値を示しており、耐食性も良好であった。

【0083】次に、JIS C5028に基づき、塩化ナトリウムの1級相当品の塩水を各試料に96時間噴霧し、その外領を観察した結果、Cr若しくはMo、Vを添加しない試料1~6に関しては、その外領は落していたのに対し、試料7~12,14,16,17,19~22はほぼ変色はなく発銷もしていなかった。またCrを2原子%未満添加した試料13,15,18に関しては若干の変色が見られ、これらの試料は水アトマイズの工程における耐食性は優れているもの、長時間の耐環境性はCr若しくはMo、Vを2原子%以上添加したものより劣っていることが分かった。これにより、Cr、Mo、Vより選ばれる1種または2種以上の元窯からなる×は、優れた耐食性を得るために2原子%以上添加するのが好ましいことが分かる。

[0084]

【発明の効果】以上、詳細に説明したように、本発明の非晶質軟磁性合金は、過冷却液体の温度間隔 Δ T x が 2 O K 以上の非晶質相を主相とする組織からなり、下配の (1) \sim (4) の組成式で表されるものであり、F e 単独またはF e と元案 T の合計の組成比を 7 O 原子%以上 7 9 原子%以下とし、A I を O 原子%以上 1 O 原子%以上 7 0 原子%以下とし、P、C、B、(S i) の合計を 1 1 原子%以上 3 O 原子%以下とするので、T g $\sqrt{\text{T}}$ T m が O . 5 7 以上になって非晶質形成能が高くなり、また飽和磁化 σ s を 1 8 0 × 1 σ 1 σ 6 σ 6 σ 7 σ 7 σ 8 σ 9 σ

- (1) $F = 100-x-y-z-w-tAI_xP_yC_zB_wXt$
- (2) $(F e_{1-a}T_a)_{100-x-y-z-w-t}A I_xP_yC_zB_wXt$
- (3) F e 100-x-v-z-w-tA I x (P1-bS i b) y Cz BwXt
- (4) (F $e_{1-a}T_a$)_{100-x-v-z-w-t}A I_x (P_{1-b}S i_b)_VC_zB_WXt

【0085】また、本発明の非晶質軟磁性合金によれば、上記組成式において、Fe単独またはFeと元栞Tの合計の組成比を、76原子%以上79原子%以下とし、AIを0原子%以上6原子%以下とし、P、C、B、(Si)の合計を18原子%以上24原子%以下とするので、Tg/Tmが0.57以上になって非晶質形成能が向上し、また飽和磁化σsを200×10-6Wb・m

∠ k g 以上にすることができ、よりすぐれた軟磁気特性を示す非晶質合金を構成することができる。

【図面の簡単な説明】

【図1】 本発明の実施形態の非晶質軟磁性合金を製造する際に用いて好適な高圧ガス噴霧装置の模造を示す断面模式図である。

【図2】 Fe77A I 1P9.23C2.2B7.7Si2.87なる 組成の非晶質軟磁性合金粉末のX線回折パターンを示す 図である。

【図3】 Fe77Al1P9.23C2.2B7.7Si2.87なる 組成の非晶質軟磁性合金粉末のSEM写真である。

【図4】 F e 77 A I 1 P 9. 23 C 2. 2 B 7. 7 S i 2. 87 なる 組成の非晶質軟磁性合金粉末の D S C 曲線を示す図であ る。

【図5】 Fe100-x-rAlx(P0.42C0.1B0.35Si 0.13)rなる組成の非晶質軟磁性合金粉末のガラス週移温 度TgのFe、Al及び(PCBSi)組成の依存性を示 す三角組成図である。

【図6】 Fe100-x-rAlx(P0.42C0.1B0.35Si 0.13)rなる組成の非晶質軟磁性合金粉末の結晶化開始温 度TxのFe、Al及び(PCBSi)組成の依存性を示 す三角組成図である。

【図7】 Fe100-x-rAlx(P0.42C0.1B0.35Si 0.13)rなる組成の非晶質軟磁性合金粉末の過冷却液体の 温度間隔ΔTxのFe、Al及び(PCBSi)組成の依 存性を示す三角組成図である。

【図8】 Fe100-x-rAlx(P0.42C0.1B0.35Si 0.13)rなる組成の非晶質軟磁性合金粉末のTg/TmのF e、Al及び(PCBSi)組成の依存性を示す三角組成 図である。

【図9】 Fe100-x-rAIx(P0.42C0.1B0.35Si 0.13)rなる組成の非晶質軟磁性合金粉末のキュリー温度 TcのFe、AI及び(PCBSi)組成の依存性を示す 三角組成図である。

【図10】 Fe100-x-rAlx(P0.42C0.1B0.35Si 0.13) rなる組成の非晶質軟磁性合金粉末の飽和磁化σs のFe、AI及び(PCBSi)組成の依存性を示す三角 組成図である。

【図11】 Fe_{100-x-r}Al_x(P_{0.42}C_{0.1}B_{0.35}Si 0.13)rなる組成の非晶質軟磁性合金の実効透磁率 μeの Fe、AI及び(PCBSi)組成の依存性を示す三角組 成図である。

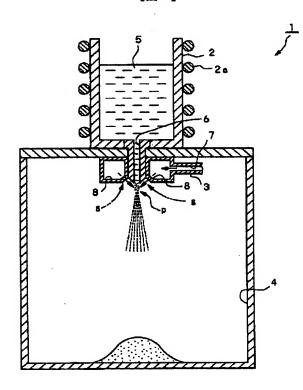
【図12】 Fe100-x-rAIx(P0, 42C0, 1B0, 35Si 0.13)rなる組成の非晶質軟磁性合金の保磁力HcのF e、AI及び(PCBSi)組成の依存性を示す三角組成 図である。

【図13】 Fe100-x-rAIx(P0.42C0.1B0.35Si 0.13)rなる組成の非晶質軟磁性合金粉末のTg/Tm及び 飽和磁化のsのFe、AI及び(PCBSi)組成の依存 性を示す三角組成図である。

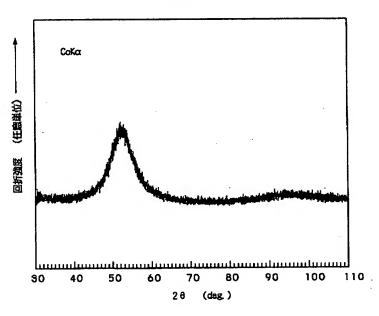
【符号の説明】

1…高圧ガス噴霧装置、2…溶湯るつぼ、3…ガス噴霧 器、4…チャンパ、5…合金溶湯、6…溶湯ノズル、7 …導入流路、8…ガス噴射ノズル、g…ガス流、p…噴 霧点。

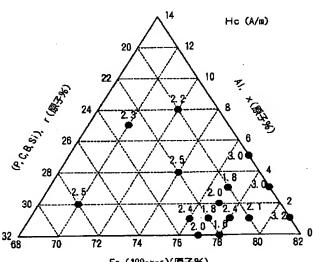
[図1]



【図2】

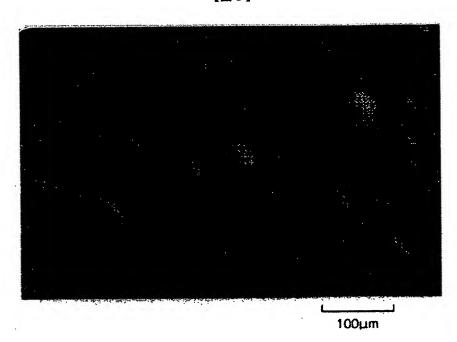


【図12】

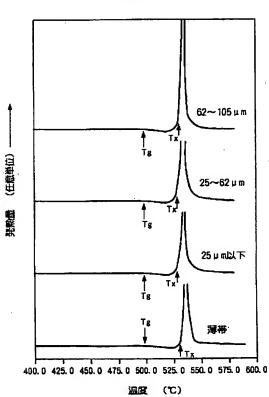


Fe, (100-x-r)(原子%)

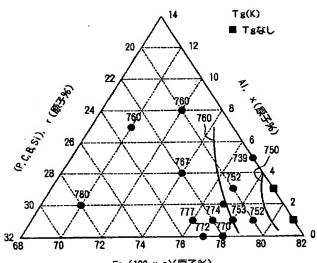
[図3]



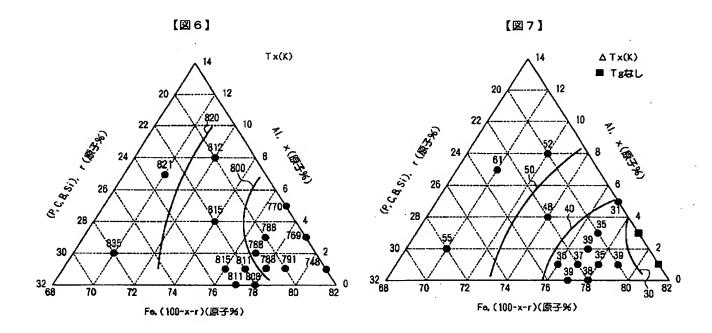


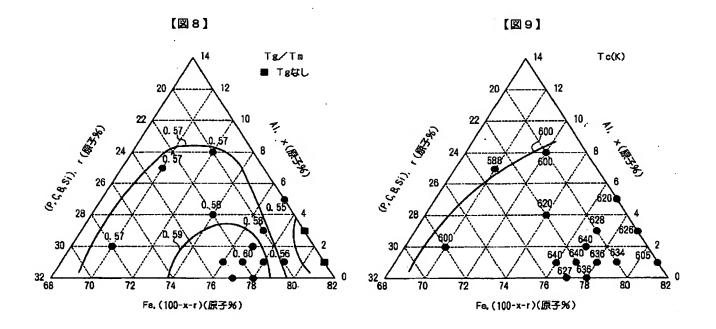


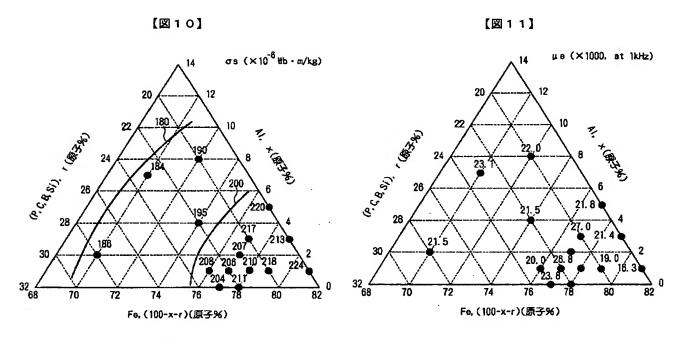
[図5]



Fe, (100-x-r)(原子%)

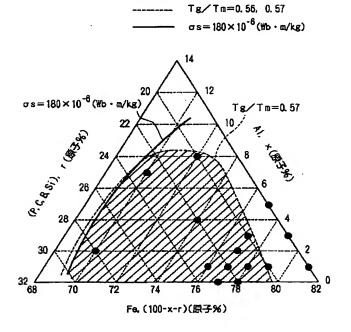






【図13】

好ましい組成範囲



フロントページの続き

(72) 発明者 小柴 寿人 東京都大田区雪谷大塚町 1 番 7 号 アルプ ス電気株式会社内

(72)発明者 吉田 昌二 東京都大田区雷谷大塚町1番7号 アルプ ス電気株式会社内 (72) 発明者 水嶋 隆夫 東京都大田区鸖谷大塚町 1 番 7 号 アルプ ス電気株式会社内

F ターム(参考) 4K017 AA04 BA06 BB01 BB14 BB18 DA02 DA05 EB00 5E041 AA04 BD03 CA01 CA02